IN THE UNITED STATES PATENT AND TRADEMARK OFFICE

In re the Application of

Inventors:

Toshiyuki UEHARA, et al.

Application No.:

New PCT National Stage Application

Filed:

December 4, 2001

For:

ALUMINUM-ALLOY THERMAL EXCHANGER

CLAIM FOR PRIORITY

Assistant Commissioner of Patents Washington, D.C. 20231

Dear Sir:

The benefit of the filing date of the following prior foreign application filed in the following foreign country is hereby requested for the above-identified application and the priority provided in 35 USC 119 is hereby claimed:

Japanese Appln. No. 11/157833, filed June 4, 1999.

It is requested that the file of this application be marked to indicate that the requirements of 35 USC 119 have been fulfilled and that the Patent and Trademark Office kindly acknowledge receipt of this document.

Respectfully submitted,

Date: December 4, 2001

James E. Ledbetter Registration No. 28,732

JEL/spp

Attorney Docket No. <u>L8494.01101</u>

STEVENS DAVIS, MILLER & MOSHER, L.L.P.

1615 L STREET, NW, Suite 850

P.O. Box 34387

WASHINGTON, DC 20043-4387

Telephone: (202) 785-0100

Facsimile: (202) 408-5200

THIS PAGE BLANK (USPTO)

PCT/JP00703529

7900/3529 特 許 庁

1980 KU

PATENT OFFICE
JAPANESE GOVERNMENT

本

28.06.00

REC'D 18 AUG 2000

WIPO PCT

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

出願年月日 Date of Application:

1999年 6月 4日

出 願 番 号 Application Number:

平成11年特許願第157833号

カルソニックカンセイ株式会社 日本パーカライジング株式会社

PRIORITY
DOCUMENT
SUBMITTED OR TRANSMITTED IN
COMPLIANCE WITH RULE 17.1(a) OR (b)

2000年 8月 4日

特 許 庁 長 官 Commissioner, Patent Office 及川耕



出証番号 出証特2000-3060318

【書類名】

特許願

【整理番号】

9906P185

【提出日】

平成11年 6月 4日

【あて先】

特許庁長官 伊佐山 建志殿

【国際特許分類】

F28D 1/00

C23C 22/06

【発明者】

【住所又は居所】 東京都中野区南台5丁目24番15号 カルソニック株

式会社内

【氏名】

上原 稔之

【発明者】

【住所又は居所】 東京都中野区南台5丁目24番15号 カルソニック株

式会社内

【氏名】

吉田 千鶴子

【発明者】

【住所又は居所】 東京都中野区南台5丁目24番15号 カルソニック株

式会社内

【氏名】

山崎 悦子

【発明者】

東京都中央区日本橋1丁目15番1号 日本パーカライ 【住所又は居所】

ジング株式会社内

【氏名】

中田 和也

【特許出願人】

【識別番号】

000004765

【氏名又は名称】

カルソニック株式会社

【特許出願人】

【識別番号】

000229597

【氏名又は名称】 日本パーカライジング株式会社

Shippy Sp.

【代理人】

【識別番号】

100077528

【弁理士】

【氏名又は名称】

村井 卓雄

【手数料の表示】

【予納台帳番号】

022356

【納付金額】

21,000円

【提出物件の目録】

【物件名】

明細書 1

【物件名】

図面 1

【物件名】

要約書 1

【包括委任状番号】 9102692

【プルーフの要否】

【書類名】 明細書

【発明の名称】

アルミニウム合金製熱交換器

【特許請求の範囲】

【請求項1】

アルミニウム合金を成形加工したチューブおよびフィンを含む基材と、その上に水溶性バナジウム化合物(a)および、フルオロジルコニウム錯化合物(b)を含有する処理液を用いて反応形成された化成皮膜からなる第1保護層と、この第1保護層の上に、40モル%以上のビニルアルコール単位と、前記ビニルアルコール単位とは異なる0~60モル%未満の少なくとも1種類の追加付加重合単位とを有するポリビニルアルコール系水性ポリマー(c)と、重量平均分子量が6,000~1,000,000であるポリオキシエチレングリコール(d)と、バナジウム化合物(e)と、ジルコニウム化合物(f)とを含有し、かつ、前記バナジウム化合物(e)中のバナジウムに対する前記ジルコニウム化合物中(f)のジルコニウムの重量比率が40~350%である処理液を、塗布乾燥して形成された親水性皮膜からなる第2保護層を有することを特徴とするアルミニウム合金製熱交換器。

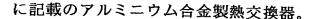
【請求項2】

前記水溶性バナジウム化合物(a)が、バナジウムアセチルアセトネート、バナジールアセチルアセトネートからなる群から選ばれる少なくとも1種の有機バナジウム錯化合物である、請求項1に記載のアルミニウム合金製熱交換器。

【請求項3】

前記第1保護層の皮膜重量が10~2000mg/m²であり、かつバナジウム付着量が2~

500mg/m 2 、ジルコニウム付着量が $2\sim500$ mg/m 2 である、請求項1



【請求項4】

前記第2保護層の皮膜重量が30~5000mg/m²であり、かつバナジウム付着量が2~

 $500 \,\mathrm{mg/m}^2$ 、ジルコニウム付着量が $1\sim1\,7\,50\,\mathrm{mg/m}^2$ である、請求項1に記載のアルミニウム合金製熱交換器。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】

本発明はアルミニウム合金製熱交換器、特に自動車用空調機器等に組み込んで 使用するアルミニウム合金製チューブおよびフィンを有する熱交換器に関するも のである。更に詳しく述べるならば、本発明は、クロムを含有せず、優れた耐食 性と親水性とが付与された皮膜を有するアルミニウム合金製熱交換器に関するも のである。

[0002]

【従来の技術】

従来、アルミニウム合金材料をろう付けなどにより接合して形成された熱交換器の多くは、放熱あるいは冷却効果を向上させるために、放熱部および冷却部の表面積をできるだけ大きくとるように設計されており、しかも小型化を図るために、フィンの間隔が極めて狭くなっている。この為、蒸発器を稼働させたとき、大気中の水分がフィン間隔に凝縮し、フィン表面の疎水性が高いほど、凝縮水は水滴になり易く、フィン間隔で目詰まりを発生し易くなる。このため、フィン間隔の通風抵抗が増大し、熱交換効率を低下させ、また、水滴が空気下流側に飛散するという問題を生じる。そこで、水滴がフィン間隔に残り、目詰まりを起こさないように金属材料表面に親水性を付与し、水濡れ性を向上させる方法がいくつか提案され、実施されている。

[0003]

アルミニウム合金製熱交換器表面に親水性を付与する方法としては、一般に無機化合物、特にアルカリ珪酸塩に有機高分子を付加または添加した皮膜を形成させるものと、有機高分子のみで構成される皮膜を形成させるものの2種類に大別されるが、どちらの方法も親水性以外にアルミニウム合金製熱交換器に必要とされる臭気性、該皮膜単独での耐食性は未だ不十分であり、この耐食性を付与するために前処理として化成処理を施す2コート法が一般に行われている。しかし、化成処理には、一般に人体に有害な6価クロムを含有するクロム酸クロメート処理やりん酸クロメート処理が使用されており、耐食性は優れるものの、環境、廃水処理等に悪影響を及ぼす可能性があり、完全ノンクロメートシステムが熱望されている。

[0004]

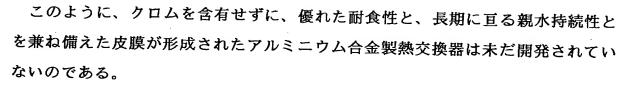
これらの問題を解決するために各種の方法が提案されており、例えば、特開昭 63-171684号公報には「耐食性のある水性親水性処理剤の処理方法」が開示されている。これはアルミニウムまたはその合金材料上に、特定のモノマーから合成される樹脂により耐食性、親水性を付与する皮膜を形成するものである。しかしながら、この方法は親水性に問題があり、一般的に親水性皮膜の下地として使用されるケースが多いにすぎない。

[0005]

さらに、特開平6-116527号公報には「アルミニウム材料の表面に親水性を付与する表面処理」が開示されている。これはアクリル酸モノマーとコロイダルシリカとバナジウム化合物からなる架橋剤により、耐食性、親水性を付与する皮膜を形成するものである。しかしながら、この方法は含有無機成分による影響により臭気性が不十分である。

[0006]

さらに、特開平1-270977号公報には「親水性、耐食性、共に良好なアルミニウムまたはその合金の親水化処理方法」が開示されている。これは特定のポリマーP1と特定の官能基を持つポリマーP2と架橋剤とにより、耐食性、親水性を付与する皮膜を形成するものである。しかしながら、親水性皮膜中にクロム化合物を含有するもので環境上好ましくない。



[0007]

【発明が解決しようとする課題】

本発明は、上記従来技術の有する問題点を解決するためのものである。より具体的に述べるならば、本発明はアルミニウム合金により形成された熱交換器において、凝縮水による熱交換効率の低下、水滴飛散、異臭発生、生産工程などの問題を解決し、かつ、優れた耐食性、親水性が付与でき、さらに有害なクロムを含有しない化成皮膜および親水化皮膜が形成された熱交換器を提供することを目的とするものである。

[0008]

【課題を解決するための手段】

本発明者らは上記課題を解決するための手段について鋭意検討した結果、アルミニウム合金製熱交換器表面に、特定のバナジウム化合物と無機ジルコニウム化合物から形成された化成皮膜と、その上に、さらに特定のポリビニルアルコール系水性ポリマーと、特定の重量平均分子量のポリオキシエチレングリコール、および、特定の重量比率でバナジウム化合物とジルコニウム化合物を含む有機一無機複合皮膜を形成することにより、クロムを使用することなしにこれらの問題を解決できること見出し、本発明を完成した。

[0009]

すなわち、本発明のアルミニウム合金製熱交換器は、アルミニウム合金を成形加工したチューブおよびフィンを含む基材と、その上に水溶性バナジウム化合物(a)および、フルオロジルコニウム錯化合物(b)を含有する処理液を用いて反応形成された化成皮膜からなる第1保護層と、この第1保護層の上に、40モル%以上のビニルアルコール単位と、前記ビニルアルコール単位とは異なる0~60モル%未満の少なくとも1種類の追加付加重合単位とを有するポリビニルアルコール系水性ポリマー(c)と、重量平均分子量が6,000~1,000,000であるポリオキシエチレングリコール(d)と、バナジウム化合物(e)

と、ジルコニウム化合物(f)とを含有し、かつ、前記バナジウム化合物(e)中のバナジウムに対する前記ジルコニウム化合物中(f)のジルコニウムの重量比率が40~350%である処理液を、塗布乾燥して形成された親水性皮膜からなる第2保護層を有することを特徴とするものである。

[0010]

なお、前記水溶性バナジウム化合物 (a) は、バナジウムアセチルアセトネート及びバナジールアセチルアセトネートからなる群から選ばれる少なくとも1種の有機バナジウム錯化合物が好ましい。

[0011]

また、前記第1保護層の皮膜重量は、 $10\sim2000\,\mathrm{mg/m^2}$ であり、かつバナジウム付着量が $2\sim500\,\mathrm{mg/m^2}$ 、ジルコニウム付着量が $2\sim500\,\mathrm{mg/m^2}$ であるのが好ましい。また、前記第2保護層の皮膜重量は、 $30\sim500\,\mathrm{mg/m^2}$ であり、かつバナジウム付着量が $2\sim500\,\mathrm{mg/m^2}$ 、ジルコニウム付着量が $1\sim1750\,\mathrm{mg/m^2}$ であるのが好ましい。

[0012]

以下、本発明の内容を詳しく説明する。

本発明のアルミニウム合金製熱交換器はアルミニウム合金を成形加工したチューブ、およびフィンからなる基材の上に、化成皮膜と親水性皮膜が形成された構造のものである。

第1保護層は水溶性バナジウム化合物(a)と、フルオロジルコニウム錯化合物(b)とを含有する処理液を用いて、アルミニウム合金表面を化成処理して形成されたものである。ここで、水溶性バナジウム化合物(a)としては、メタバナジン酸、バナジン酸とそのナトリウム塩、カリウム塩、アンモニウム塩、硫酸バナジウム、硫酸バナジール、硝酸バナジウム、酢酸バナジウム等の無機バナジウム化合物や、バナジウムアセチルアセトネート、バナジールアセチルアセトネート等の有機バナジウム錯化合物が適用できるが、その中では有機バナジウム錯化合物を用いるのが好ましい。

次にフルオロジルコニウム錯化合物(b)としては、ジルコニウムフッ化水素

酸、ジルコニウムフッ化アンモニウム、ジルコニウムフッ化カリウム等が適用で きる。

なお、これらの(a)、(b)の化合物の処理液中への配合量は特に制限はない。

[0013]

第1 保護層は前述のようにバナジウムおよびジルコニムを含む複合化成皮膜であり、フルオロジルコニウム錯化合物はアルミニウム合金表面に、酸化物あるいはフッ化物の状態で析出し、さらに同時に析出したバナジウム化合物との間で形成される複合化成皮膜の骨格部分となるものと考えられる。バナジウムは素材であるアルミニウム合金との間で起こる酸化還元反応により皮膜に生じた欠陥部を補修する機能を有し、主に耐孔食性に効果を示す。一方、ジルコニウムにより形成された皮膜骨格は外部腐食因子の遮断性が高く、主に耐白錆性に効果を示す。これらの複合効果として、本第1 保護層はクロムを含有することなしに優れた耐食性に寄与するものと考えられる。なお、バナジウム、ジルコニウムの各々の元素としての結合状態、高分子状態等の化成皮膜中の存在形態には特に限定はない

[0014]

本発明で、第1保護層の皮膜重量は10~2000mg/ m 2 が好ましく、より好ましくは50~500mg/ m 2 の範囲である。この皮膜量が10mg/ m 2 未満では、後述の第2保護層との密着性や耐食性が十分でなくなり、また、皮膜重量が2000mg/ m 2 を越えるとその効果が飽和してコスト高となり、経済的に無駄となる。なお、皮膜重量が2000mg/ m 2 を超えると皮膜外観もムラが目立つようになり、また、第2保護層を形成した後の臭気性にも悪影響を与えるようになるため、これらの点からも皮膜重量は2000mg/ m 2 を上回らない方がよい。

[0015]

なお、第1保護層のバナジウム付着量は $2\sim500\,\mathrm{m\,g/m}^2$ が好ましく、より好ましくは $10\sim300\,\mathrm{m\,g/m}^2$ である。この付着量が $2\,\mathrm{m\,g/m}^2$ を下回ると、耐孔食性が不足するようになり、また、ジルコニウム付着量は $2\sim500\,\mathrm{m}$

 g/m^2 が好ましく、より好ましくは $10\sim300\,\mathrm{m\,g/m^2}$ であり、この付着量が $2\,\mathrm{m\,g/m\,2}$ を下回ると耐白錆性が不足するようになり、各々好ましくない。両元素とも付着量が各々 $500\,\mathrm{m\,g/m^2}$ を上回ると、前述のように効果が飽和してコストの面で無駄となり、また、臭気性等に悪影響を与えるため、好ましくない。

[0016]

本発明のアルミニウム合金製熱交換器表面の第1保護層は、第2保護層により被覆されるが、この第2保護層は、40モル%以上のビニルアルコール単位と、前記ビニルアルコール単位とは異なる0~60モル%未満の少なくとも1種類の追加付加重合単位とを有するポリビニルアルコール系水性ポリマー(c)と、重量平均分子量が6,000~1,000,000であるポリオキシエチレングリコール(d)と、バナジウム化合物(e)と、ジルコニウム化合物(f)とを含有し、かつ、前記バナジウム化合物(e)中のバナジウムに対する前記ジルコニウム化合物中(f)のジルコニウムの重量比率が40~350%である処理液を塗布乾燥して得られる、有機一無機複合皮膜である。

[0017]

本発明の第2保護層の40モル%以上のビニルアルコール単位と、前記ビニルアルコール単位とは異なる0~60モル%未満の少なくとも1種類の追加付加重合単位とを有するポリビニルアルコール系水性ポリマー(c)としては、図1の一般式(I)で示されるポリビニルアルコール系重合体、前記式(I)のポリビニルアルコール系重合体、前記式(I)のポリビニルアルコール系重合体とジケテンの反応生成物などの変性ポリマーから選ばれる少なくとも1種を含むことが好ましい。

[0018]

前記式(I)で示されるポリビニルアルコール系重合体については、ポリ酢酸ビニルの部分鹸化物および完全鹸化物、並びに、酢酸ビニルと他のモノマーの共重合物の部分鹸化物および完全鹸化物も包含し、酢酸ビニルと共重合されるコモノマーの種類には格別の限定はない。

[0019]

前記一般式(I)で示されるポリビニルアルコール化合物において、Xは酢酸

ビニルおよびビニルアルコールとは異なる重合体単位を示し、1、m、nはそれぞれビニルアルコール単位、酢酸ビニル単位、酢酸ビニル以外の追加重合単位の重合モル数を示すものである。追加共重合位(X)の共重合モル%[{n/(1+m+n)} × 100]は40モル%以下であることが好ましく、30モル%以下であることがより好ましい。また、一般式(I)のポリビニルアルコール系重合体において、酢酸ビニル重合単位の共重合モル比[{m/(1+m+n)} × 100]は20モル%以下であることが好ましく、10モル%以下であることがより好ましい。この共重合モル比率が過大になると、得られるポリビニルアルコール化合物の水溶性が低下して、不十分になることがある。ビニルアルコール重合単位の重合モル%[{1/(1+m+n)} × 100]は上記2種の追加重合単位のモル%から、40~100モル%の間となる。

[0020]

前記のポリビニルアルコール系水系ポリマー(c)は当該第2保護層の主骨格をなす成分であり、水酸基は追加重合単位や後述するジルコニウムと架橋反応を起こして第2保護層に耐水性を発現させ、かつ、反応に寄与しなかった水酸基が第2保護層の親水性を補助する。

[0021]

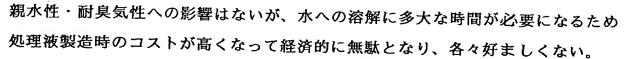
本発明の第2保護層の第2の成分であるポリオキシエチレングリコール(d)は、その重量平均分子量が6,000~1,000,000にあることが好ましい。

[0022]

前記ポリオキシエチレングリコール(d)は、後述するジルコニウム化合物(f)中のジルコニウムイオンと高分子錯体を形成して第2保護層中に固定化され、良好な親水性を発現させるとともに、アセトアルデヒドのように皮膜表面に吸着して臭気性を悪化させる物質の吸着を防止し、良好な耐臭気性を発現させる。

[0023]

前記ポリオキシエチレングリコール(d)の重量平均分子量が6,000未満の場合は水濡れ時の第2保護層への固定率が低くなって親水性・耐臭気性の持続性が不充分となり、一方、重量平均分子量が1,000,000以上の場合は、



[0024]

本発明の第2保護層の第3の成分であるバナジウム化合物(e)としては、とりうる価数のバナジウムを含有する無機及び有機化合物を使用できるが、4価および5価のバナジウムがより好ましい。使用できるものとしては、例えば、メタバナジン酸、バナジン酸とその塩(ナトリウム、カリウム、アンモニウム)、五酸化バナジウム等の酸化バナジウム、バナジウムアセチルアセトネート、バナジルアセチルアセトネート等の有機バナジウム化合物、硫酸バナジール、硫酸バナジウム、硝酸バナジール、硝酸バナジウム、酢酸バナジウム、重りん酸バナジウム等が挙げられる。

[0025]

第2保護層中のバナジウムは、第1保護層中のバナジウムと同様に主に耐孔食に効果を示す。バナジウムは腐食環境中で皮膜から徐々に流れ出し、皮膜の欠陥部における基材アルミニウムの腐食溶解(酸化)に伴って還元・高分子化し、欠陥部に皮膜を再形成することにより腐食因子から基材アルミニウムを遮断するという、クロメート皮膜に似た自己補修作用を持つと考えられる。また、後述するジルコニウムと第2保護層中で難溶性化合物を形成すると思われる。

[0026]

次に、本発明の第2保護層の第4の成分であるジルコニウム化合物(f)は、 炭酸ジルコニウムアンモニウム、炭酸ジルコニウムカリウム、硝酸ジルコニル、 硫酸ジルコニル、酢酸ジルコニル、ジルコンフッ酸およびその塩等を使用することができる。

[0027]

第2保護層中のジルコニウムは、酸素を介してジルコニウム同士およびポリビニルアルコール系水性ポリマー中の水酸基と架橋反応を起こして緻密な皮膜骨格を形成して外部腐食因子から基材を遮蔽し、第1保護層中のジルコニウムと同様に主に耐白錆に効果を示す。また、ジルコニウムは前述のように第2保護層中でバナジウムと難溶性化合物を形成し、バナジウムの腐食環境における溶出速度を

制御する役割を持つ。バナジウムに対するジルコニウムの重量比率は40~350%の間にあることが好ましい。これが40%未満の場合は腐食環境下におけるバナジウムの溶出速度が速くなりすぎ、初期は優れた耐食性を示すものの持続性が劣るようになる。一方、350%を越えるとその効果が飽和して経済的に無駄となる。

[0028]

なお、本発明の第2保護層においては、皮膜中の前記各成分(c)~(f)の含有比率は、(c)のポリビニルアルコール系ポリマー100重量部に対して、(d)のポリオキシエチレングリコールを10~1000重量部、(e)のバナジウム化合物をバナジウムイオン換算で1~200重量部、(f)のジルコニウム化合物をジルコニウムイオン換算で0.4~700重量部の範囲にある皮膜とすることが好ましい。

[0029]

さらに、本発明の第2保護層には、その効果を損なわない範囲で、第5の成分として防菌剤および/又は防黴剤、水性エポキシ等の樹脂架橋剤および界面活性剤等の添加剤(g)が含有されていてもよい。

[0030]

防菌剤、および/または防黴剤は、バクテリア等の繁殖による腐敗臭の発生防止性を付与するために添加されるが、本発明に用い得る防菌剤、防黴剤は、本発明の第2保護層形成のための乾燥工程において、処理剤の溶媒である水を除去する際の加熱に耐え得るもの、すなわち、分解点が100℃以下、より好ましくは150℃以下の防菌剤、防黴剤であることが望ましい。

防菌剤、防黴剤の含有量は、第2保護層のポリマー成分(c)および(d)の合計重量100重量部に対して $0.1\sim70$ 重量%であることが好ましく、より好ましくは $0.3\sim50$ 重量%であり、さらに好ましくは $0.5\sim30$ 重量%である。0.1重量%未満では効果の持続性が不十分となり、一方、70重量%を越えると皮膜の耐水性が悪くなる。

[0031]

樹脂架橋剤は、主にポリビニルアルコール系水性ポリマー(c)中の水酸基や

ポリオキシエチレングリコールの末端水酸基と反応して第2保護層の三次元構造化を補助するために添加されるが、本発明に用い得る樹脂架橋剤は、水性エポキシ等のポリグリシジル化合物やブロック化イソシアネート、ポリメチロール化合物やグリオキザール等のアルデヒド類が望ましい。これらにより、必要に応じて第2保護層にさらなる耐水性を付与することができる。

樹脂架橋剤の含有量は、皮膜中のポリマー成分(c)と(d)の合計重量100重量部に対して、0.1~70重量%の添加量で用いられるのが好ましい。樹脂架橋剤含有量が0.1重量%未満では架橋効果が乏しく、70重量%を超えると皮膜が硬くなり過ぎて脆くなり、密着性の点で好ましくない。

[0032]

界面活性剤は、第2保護層の平滑性発現の補助のために必要に応じて添加され、特に種類は限定されないが、含有量は皮膜中のポリマー成分(c)および(d)の合計重量100重量部に対して0.1~70重量%であることが好ましく、より好ましくは0.3~50重量%であり、さらに好ましくは0.5~30重量%である。0.1重量%未満ではその効果が発現しにくく、一方、70重量%を越えると皮膜の耐水性が悪くなる。

[0033]

本発明の第2保護層においては、その皮膜重量が $30\sim5000\,\mathrm{m\,g/m^2}$ であることが好ましく、より好ましくは $40\sim3500\,\mathrm{m\,g/m^2}$ 、さらに好ましくは $50\sim2500\,\mathrm{m\,g/m^2}$ である。皮膜重量が $30\,\mathrm{m\,g/m^2}$ 未満では耐食性が不十分になり、また親水性・臭気性にも悪影響を与える。一方、皮膜重量が $5000\,\mathrm{m\,g/m^2}$ を超えるとその効果が飽和し、経済的に無駄となる。

[0034]

また、本発明の第2保護層中のバナジウム化合物量とジルコニウム化合物量は、バナジウム元素およびジルコニウム元素として、その付着量が各々2~500 mg/m²および1~1750

 mg/m^2 であることが好ましく、より好ましくは各々2〜250 mg/m^2 および1〜875

m g $/ m^2$ である(バナジウム元素に対するジルコニウム元素の重量比率は 4 0

 $\sim 350\%$ であること)。バナジウム付着量およびジルコニウム付着量が各々2 mg/m 2 および1 mg/m 2 未満では、前記耐食性が劣るようになり、一方、50 mg/m 2 および1750 mg/m 2 を超えるとその効果が飽和し、経済的に無駄である。

[0035]

次に、本発明の皮膜形成方法について説明する。はじめに、アルミニウム合金 製熱交換器表面を一般的なアルカリ、酸等を用いて清浄化する表面調整が行われ る。この方法について特に限定はない。続いて、化成処理を施して前記第1保護 層を熱交換器表面に形成させる。さらに、前記第2保護層を熱交換器表面に形成 させるために、前記成分(c)~(f)および/または添加剤を含む処理液を塗 布する。塗布方法に特に限定はないが、浸漬法が一般的に多用される。また、最 後の塗布後の皮膜形成のためには乾燥工程を必要とするが、これについても特に 限定はなく、通常は熱風乾燥炉などを用いて温度80℃~250℃、より好まし くは100℃~200℃で乾燥するのが好ましい。

[0036]

【実施例】

本発明を、下記実施例によりより具体的に説明する。但し、これらの実施例は 、本発明の範囲を特に限定するものではない。

実施例1~9および比較例1~9

実施例1~9および比較例1~9の各々において、アルミニウム合金製熱交換器を下記に示した表面調整に供し、次に下記成分を含む第1保護層を熱交換器表面に形成させ、さらにその上に下記成分を含む第2保護層形成させた後に、下記に記載の試験を実施した。但し、防菌性・防黴性については供試材として市販のA1-Mn系合金板(JIS-A3004、70mm×150mm、板厚0.12mm)を使用した。

[0037]

(1)表面調整

供試料に対し、下記のような表面調整を行った。

供試料を60℃に保たれた市販の弱アルカリ脱脂剤(登録商標:ファインクリーナー315、日本パーカライジング株式会社製)の3重量%水溶液中に90秒間浸漬して、油分等の表面の汚染物を除去し、これを水道水で水洗した。その後、10重量%の10%硫酸に室温で90秒間漬浸し、水道水で水洗した。

[0038]

(2) 化成処理(第1保護層形成)

実施例1~9および比較例1~9について、上記の表面調整された供試料を、下記に示した成分を含む化成処理液中に図2(表1)および図3(表2)に示した条件で浸漬し、図2(表1)および図3(表2)に示した皮膜重量の第1保護層を形成した後、水道水で水洗した。

[0039]

(3) 化成処理液の成分

上記化成処理には、下記に示した成分を含む化成処理液を用いた。

- (a) 水溶性バナジウム化合物
- ① バナジールアセチルアセトネート[(C5H7O2) 2VO]
- ② バナジウムアセチルアセトネート [(C5H7O2) 3V]
- ③ メタバナジン酸アンモニウム [NH4VO3]
- (b) フルオロジルコニウム錯化合物
- ① ジルコニウムフッ化水素酸 [H2ZrF6]
- ② ジルコニウムフッ化アンモニウム [(NH4)2ZrF6]

[0040]

<u>比較例 9</u>

化成処理に市販のりん酸ジルコニウム系化成処理剤(登録商標:アロジン404、日本パーカライジング株式会社製)の2%水溶液を図3(表2)に示した条件で用いて、図3(表2)に示したようなジルコニウム付着量のりん酸ジルコニウム皮膜を形成させた。



(3) 親水性処理(第2保護層形成)

上記の化成処理が施されたアルミニウム合金製熱交換器を下記に示した成分を含む親水性処理液に30秒間漬浸して液切りをした後に、150℃で30分間乾燥し、図2(表1)および図3(表2)に示した皮膜重量の第2保護層を形成させた。

(4)親水性皮膜の成分

上記親水性処理は下記成分および添加剤からなる皮膜を形成させた。皮膜組成を図2(表1)および図3(表2)に示す。

- (c)ポリビニルアルコール系水性ポリマー成分
- ① 準完全ケン化型ポリビニルアルコール (鹸化度:90mol%、分子量:10万)
 - ② 5 mol% ジケテン処理ポリビニルアルコール (鹸化度: 9 0 mol%、分子量: 5 万)
- (d) ポリオキシエチレングリコール
- ① ポリエチレングリコール2000 (重量平均分子量:2万)
- ② ポリエチレンオキサイド (重量平均分子量:30万)
- (e) バナジウム化合物
- ① メタバナジン酸ナトリウム [NaVO3]
- ② メタバナジン酸アンモニウム [NH4VO3]
- (f) ジルコニウム化合物
- ① ジルコニウムフッ化水素酸 [H2ZrF6]
- ② ジルコニウムフッ化アンモニウム[(NH4)2ZrF6]
- ③ 炭酸ジルコニウムアンモニウム[(NH4)2Zr(CO3)3]

(g) 添加剤

(防菌・防黴剤)

① ソジウムー2ーピリジンチオールー1ーオキサイド

(樹脂架橋剤)

② グリセロールジグリシジルエーテル (水性エポキシ架橋剤)

(界面活性剤)

③ ポリオキシエチレンアルコールエーテル (非イオン性界面活性剤) (HLB値=12)

[0042]

(4) 試験および評価

実施例 $1\sim8$ 、比較例 $1\sim8$ の各々において作製された供試処理材について下記の試験、および評価を行った。試験結果を図4(表3)および図5(表4)に示す。

(皮膜重量)

蛍光X線分析装置、表面炭素分析装置で皮膜重量を測定した。

(耐食性)

JIS-Z-2371に基づく塩水噴霧試験において、240時間噴霧後の熱交換器フィン部の白錆発生状態を評価した

評価基準

◎:白錆発生なし

〇 白錆発生面積10%未満

△:白錆発生面積10~30%未満

×:白錆発生面積30%以上

(親水性)

室温で流水に72時間浸漬後に80℃で1時間乾燥させ、熱交換器フィン部の

接触角を、画像処理式接触角計CA-X(協和界面化学(株)製)を用いて測定した。

(臭気性)

室温で流水に72時間浸漬後に80℃で1時間乾燥させ、臭気の嗅ぎとり評価を行った。

評価基準

〇:臭気を感じない

△:やや臭気を感じる

×:明らかに臭気を感じる

(防菌性・防黴性)

供試処理材を室温で流水に72時間浸漬後、80℃で1時間乾燥させ、この処理材を4cm角に切断した。その試料表面に、栄養源として、細菌についてはNutrient Brothを、カビについてはヘプトンとグルコースの1:1混合液を、付着させ、その上に下記の菌の混合懸濁液を噴霧し、30±2℃で14日間培養した。培養後の処理材から菌を滅菌水に抽出し、これについて希釈培養法を用いて菌数測定を行った。

評価基準

〇:菌数102未満個/m2

Δ:菌数102以上105未満個/m2

×:菌数105以上個/m2

使用した菌

細菌 Escherishia coli, Bacillus subtilis

Pseudomanos aeruginosa

カビ Aspergillus niger, Penicillium citrinum

Cladosporium cladosporioides

[0043]

表3,4の結果から明らかなように本発明の第1保護層と第2保護層を有した アルミニウム製熱交換器の実施例1~9は、優れた耐食性を示し、耐久試験条件 下でも優れた親水性、異臭発生防止性を有していた。

これに対して、第1保護層にバナジウム化合物(a)またはフルオロジルコニウム錯化合物(b)を用いなかった比較例1~3では、耐食性が不良であった。第2保護層にポリビニルアルコール系水性ポリマー成分(c)を使用しなかった比較例4では、皮膜の耐久性が乏しく、耐食性、親水性、および異臭発生防止性が不良であった。ポリオキシエチレングリコール(d)を使用しなかった比較例5では、得られた皮膜の親水性が不十分であり、また、バナジウム化合物(e)を使用しなかった比較例6では得られた皮膜の耐食性が劣っていた。ジルコニウム化合物(f)を使用しなかった比較例7では耐食性が劣っており、また、異臭発生防止性も若干悪かった。バナジウムに対するジルコニウムの重量比率が40%未満の比較例8では、耐食性が十分ではなく、また、第1保護層にりん酸ジルコニウム系皮膜を用いた比較例9でも耐食性が不十分であった。

[発明の効果]

本発明の第1保護層および第2保護層を表面に形成させることにより、各保護層にクロムを含有することなしに、長期にわたって優れた耐食性、親水性、異臭発生防止性を有するアルミニウム合金製熱交換器を実現することができる。

【図面の簡単な説明】

- 【図1】 本発明の第2保護層の成分であるポリビニルアルコール系水性ポリマー(c)の化学式を示す図面(「化1」)である。
- 【図2】 本発明の実施例1~9における化成皮膜の皮膜重量、処理条件及び親水性皮膜の組成及び皮膜量を示す図表(表1)である。
- 【図3】 比較例1~9における化成皮膜の皮膜重量、処理条件および親水性皮膜の組成及び皮膜量を示す図表(表2)である。
 - 【図4】 本発明の実施例1~9の試験結果を示す図表(表3)である。
 - 【図5】 本発明の実施例1~9の試験結果を示す図表(表4)である。

【書類名】

図面

【図1】

化1】

【図2】

	9		œ	•		7		σ	,	,	л		4.		ω)	T	12	T			壑	A	÷	¥	4
	0		e)		Θ		Э)	€	→		⊚		©, ©			Θ		Θ			(a)			
	Θ		⊖)		Θ		€		€	€		⊖		€			⊗		0			(ð		尤 双	
	3 5		30			3 5		30		30			50		80			15		3 5			V皮膜量		双 藻	11
	70		60			6 5		6 5		70			4 5		4 5			50		6 5	1	(mg/m2)	Zr 皮膜量		第 1 保	A I MANAGEMENT A
•	295		245			280		260		285		-	320		400			180		280		(mg/m2)	層皮膜量		強()	「人、次田里)
8	3 		8			8		8		8			8	 	—			 50		<u> </u>	3	追渡		ETO.		•
- 120	30		120		-	120		120		120			8		300			8		120	((29)	中国	1	奶姐多件		る出来下でより地グに民民民の組成だより民族自
(F)	<u>@</u>	3	•	9	(36)	<u>@</u>	(3 <u>4</u>)	€	3	95	Э	(55)	€	(SF)	•	9	(55)	⊖	(55)	€	,	(c)				めて出来
(e) —	<u>@</u>	Ē	•	3	(15)	<u>-</u>	8		98	§ (9	(<u>2</u>)	€	28	€	9 5	(90)	Θ	(20)	€		(P)				家の色
} 	e	ē	€	3	(15)	€	(20)	6	3	} (∍	(6)	е	6	ϵ	9	(A)	Θ	(6)	е		(e)	Notation Co.		İ	ながれて
}	Θ	(20)	@) ((20)	©	(10)	<u>@</u>	(12)	. 6	9	(15)	Θ	(16)	ϵ	9 6		Θ	(15)	0		5	以及東土風車%)	1	盐	//世膜量
		(3)	e				(3)	e				4	9	(4)	€	(4)	 }	⊖	(4)	0	抗菌剂		四%)	H K	¥	
				9	<u> </u>	®	_		(5)	•											架橋削	é	<u>e</u>	東		
	_	2)	⊗				(3) —	⊚	(3)	€					_						活性剤			男 2		
10		Ċ			21			40		22		5		(x 0		2		÷	10		(mg/m2)	とは事	来最		
သ 5		4	,		4 2		, <	40		14		ω 00		t	» O		30					(ag/n2)	7 仕様中	重		
190		290)		330		9	80		250		560		0	0		450		3/0	2		(112/12)				

【図3】

化成皮膜 (第1保護層)	でで、Table And	1000	Silve Silve	77400	火炭魚	* 中	羅	強い	存		
	约幽条 年			支膜組成	I MIIA I	1		- 1	ş		
(mg/m2) 計画	#	+	 ;				(<u>8</u>)		V付着量	2r 付着量	皮膜重量
	Ω ————————————————————————————————————	<u>ة</u> ز	(6	(e)	Ξ	1	4		(mg/m2)	(mg/m2)	(mg/n2)
	┨	+	,)		UMMAN	米蒙巴	百年的			
155	50 — 90		 e	е	Θ	0					
		(56)	(20)	(6)	(15)	<u>4</u>			-	8	380
ა თ ⊃	70 	Θ	Θ	Θ	Θ	Θ					
		(55 (55)	(90)	 (6)		<u> </u>			∞	20	290
		9 [8	9 8	9 (3) 5	(£					
250	70 60	-	ϵ	€	€	e					
		(55)	(20)	(6)	(15)	(4)			υ -	3 7	550
2 7 5 ———————————————————————————————————	60 	ı	е	Θ	Θ	Θ					
	_		<u>(%)</u>	(7)	(20)	(5)			20	60	640
265	60 120	⊖	1	Θ	0		0	Θ			
		(50)		(25)	(17)		(5) —	<u>အ</u> ——	. 0	31	450
310	60	0	8		®	0		©			
		(44)	(37)		(12)	<u>4</u>		(3) ——	1	20	230
290	60 120	⊚	Θ	0	1		0				
	-	(50)	(24)	(19)			2		40	1	500
; 		ө	Θ	Θ	Θ						
	120	}	}	<u>.</u>					30	9	450 —
240	-	8	(25)	(15)	(6)						
0	0 8	е	е	0	Θ	. 4					
5 0	_	(FS)	(20)	(7)	(18)				0 20	0	640
- 6		_	(6)		200	(2)	(20) (7)	(20)	(20) (7)	(20) (7)	(20) (7) (18)



ſ												
	ဖ	∞	7	6	ເນ	44	ω	12	-			実施例
	0	0	0	0	0	0	0	0	0		明发生	H-A-F
	۸ ص	^ 5	~ 5	^ 5	~ 5	< 5	♦ 55	^5	< 5	DIH)	親水性(次	¥
	19~26	23~28	15~20	17~21	15~19	17~22	21~27	18~24	20~25	流水72時間後	親水性(対水接触角;。)	酸 結果
	0	0	0	0	0	0	0	0	0	防止性	異臭発生	žu.
	×	0	×	0	×	0	0	0	0	抗菌性		

表4 実施例1~9の試験結果



				<u> </u>						
မ	∞	7	5	O1	4.	ယ	2	1		比較例
×	٥	×	D	0	×	×	D	D	罗河田	H.
^ 5	^ 5	↑ 51	< 5	21~25	^ sı	~ 55	^ 55	^5	初期	¥
20~23	20~24	17~21	15~20	38~45	41~52	18~21	22~26	19~23	親水性(対水接触角;°) 期 流水72時間後	数結果
٥	0	Δ	0	0	×	0	0	0	異臭発生 防止性	
×	×	×	0	×	٥	0	0	0	抗菌性	

表5 比較例1~9の試験結果



【要約】

【課題】異臭発生などがなく、優れた耐食性および親水性が付与でき、有害なクロムを含有しない皮膜が形成されたA1合金熱交換器を提供する。

【解決手段】 A1合金を成形加工したチューブおよびフィンを含む基材と、その上に水溶性V化合物(a)および、フルオロジルコニウム錯化合物(b)を含有する処理液を用いて形成された化成皮膜からなる第1保護層と、第1保護層の上に、40モル%以上のビニルアルコール単位と、前記ビニルアルコール単位とは異なる0~60モル%未満の少なくとも1種類の追加付加重合単位とを有するポリビニルアルコール系水性ポリマー(c)と、重量平均分子量が6,000~1,000,000であるポリオキシエチレングリコール(d)と、V化合物(e)と、Zr化合物(f)とを含有し、かつ、V化合物(e)中のVに対するZr化合物中(f)のZrの重量比率が40~350%である処理液を、塗布乾燥して形成された親水性皮膜をからなる第2保護層を有する熱交換器。

出 願 人 履 歴 情 報

識別番号

[000004765]

1. 変更年月日 1990年 8月 8日

[変更理由] 新規登録

住 所 東京都中野区南台5丁目24番15号

氏 名 カルソニック株式会社

2. 変更年月日 2000年 4月 5日

[変更理由] 名称変更

住 所 東京都中野区南台5丁目24番15号

氏 名 カルソニックカンセイ株式会社

出願人履歴情報

識別番号

[000229597]

1. 変更年月日

1990年 8月15日

[変更理由]

新規登録

住 所

東京都中央区日本橋1丁目15番1号

氏 名

日本パーカライジング株式会社